10

اختبار مادة الكيمياء العملي للصف الثاني ثانوي لعام 1444هـ

اسم التجربة: اختبار اللهب

الاسم: الصف :

السؤال: أتبعي خطوات الطريقة العلمية للتوصل الى إجابات لسؤال المشكلة التالي ثم فسري نتائجك

الطريقة العلمية	الإجـــــــــــــــــــــــــــــــرا ءات
المشكلة	كيف نستخدم اختبار اللهب للتميز بين الفلزات المختلفة؟
الفرضية	يمكن التعرف على العنصر من الالوان الناتجة من اختبار اللهب
اختبار الفرضية	1 - اغمس احد اعواد تنظيف الآذن في المحلول الذي أمامك 2 -استدعي المعلمة ولاحظ لون اللهب وسجل ملاحظتك في جدول البينات 3 - تخلصي من عيدان القطن المستعملة ونظفي المكان
تحليل النتائج	جدول البيانات

جدول البيانات

نتائج اختبار اللهب		
المادة	لون اللهب	اسم العنصر
رقم 1		
رقم 2		

بعد الانتهاء من التجربة
قومي بتنظيف وترتيب
الأدوات.

10

اختبار مادة الكيمياء العملي للصف الثاني ثانوي لعام 1444هـ

الاسم:	الصف :	اسم التجربة مقارنة درجات الانصهار

مستعينة بالله ابدئي اولاً بتنفيذ النشاط العملي ، ثم أجيبي على النشاط النظري

.

اولاً : النشاط العملي :

الهدف من التجربة : مقارنة درجات انصهار المركبات الايونية والمركبات التساهمية .

خطوات التجربة:

1. اعملي ثلاثة أخاديد بسيطة ومتساوية (A) و (B) و (C) في قاع طبق من الألومنيوم مستعينة بقلم مناسب * قلم تخطيط *
2. ضعي الطبق على السخان الكهربائي.
3. امامك عينات من كل من بلورات السكر وبلورات الملح (NaCl) و وشمع ضعيها في الأخاديد على الترتيب.
4. توقعي الترتيب الذي ستنصهر به المركبات عند تسخينها.
5. شغلي مفتاح التسخين ثم ابدأ في قياس زمن التسخين.
6. راقبي المركبات في أثناء فترة التسخين، وسجلي أيها ينصهر أولاً ووفق أي ترتيب.
7. أغلقي جهاز التسخين بعد انقضاء 5دقائق وارفعي الطبق بالملاقط أو القفازات الخاصة بذلك.
8. دعي الطبق حتى يبرد ثم تخلصي منه بالطريقة الصحيحة.

تحليل البيانات

اذكري أي المركبات انصهر أولاً ؟ وأيها لم ينصهر ؟

....

استنتجي أي المركبات يحتوي على روابط أيونية، وأيها يحتوي على روابط تساهمية ؟

....

بعد الانتهاء من التجربة
قومي بتنظيف وترتيب
الأدوات.

اختبار عملي - الفصل الاول – كيمياء ٢

اسم الطالب : **الصف :ثاني /.........**

الهدف من التجربة : **/**

ادوات التجربة : اربعه براغي مختلفة الطول والكتلة ومسطرة

نتائج التجربة

رقم البرغي	١	٢	٣	٤
الطول				

الملاحظة :

الاستنتاج :صف التدرج في نصف القطر عند الانتقال من اليسار الى اليمين في كل صف في الجدول الدوري

- **صف التدرج في نصف القطر عند الانتقال عموديا من اعلى الى اسفل الجدول الدوري**

اختبار عملي - الفصل الاول – كيمياء ٢

اسم الطالب : **الصف / ثاني /..............**

اسم التجربة:

الهدف من التجربة

ادوات التجربة : حمض الخل وبيكربونات الصوديوم وانبوب اختبار او كاس سعته 250ml

معادلة التفاعل : $CH_3COOH+NaHCO_3 \rightarrow CH_3COONa + ...+H_2O$

المشاهدة

الاستنتاج: